

Witam,

Dziękuję Wam za udział w lekcji online. Osoby, które były nieobecne proszę o uzupełnienie zaległości od kolegów.

Przesyłam Wam zadania, które robiliśmy.

**Wielkością, która nie ulega zmianie w wyniku dodania rozpuszczalnika jest masa substancji rozpuszczonej. W roztworze początkowym i końcowym jest ona taka sama.**

1. Oblicz stężenie procentowe roztworu otrzymanego w wyniku dodania  $25\text{ cm}^3$  wody do 50 g roztworu o stężeniu 5%.
2. Oblicz, ile wody należy dodać do 30 g roztworu soli kuchennej o stężeniu 6%, aby powstał roztwór o stężeniu 3%.

**Wielkością, która nie ulega zmianie przy zateżnieniu roztworu w wyniku odparowania rozpuszczalnika, jest masa substancji.**

**Wielkością, która nie ulega zmianie przy zateżnieniu roztworu w wyniku dodania substancji, jest masa rozpuszczalnika.**

1. Oblicz, ile gramów wody należy odparować z 300 g roztworu o stężeniu 5%, aby otrzymać roztwór o stężeniu 6 %.

### **Zadanie domowe**

1. Oblicz, ile gramów substancji należy dosypać do 300 g roztworu o stężeniu 5%, aby otrzymać roztwór 6 – procentowy.
2. Z 200 g 5 % roztworu odparowano 75 g wody. Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu.
3. Do 60 g roztworu soli o stężeniu 12% dodano 20g tej soli. Oblicz stężenie procentowe otrzymanego roztworu.

Na kolejnej lekcji online widzimy się w poniedziałek o godzinie 9:00. Będzie to lekcja powtórzeniowa. Proszę się pouczyć.

Wcześniej prześlę Wam zadania do wydruku lub do przepisania (jeśli ktoś nie ma drukarki), żeby nam się udało zrobić jak najwięcej zadań.

**Sprawdzian - czwartek 28 maja o godzinie 9:00**